

معسبه للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للعراجعة

4.14.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

سخة للطلبة للمراجعة

4.14 4.17

4.14.4.

سخة للعلبة للمراجعة

7.141.7

فة للطلبة للمراجعة

4.11 4.17

طلبة للم اجعة

المرابعة

للمراجعة

سراجعة

ارودة

الطلبة

14/4-1

1414

لة للمراجعة

4.14

للمراجه

داجعة

جعة

1

المستعراجعة

4-14 4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

7-14/4-17

4.14 4.11

نسخ

نسخة

حدة للم

14-17

14/4-1

نس

نسافة للطلب

نسخ الطلبة ا

نسخة الطلبة الم

نسخة للطالة للمرا:

المالية للمراجع

نسخة للطلبة للراجعة

نسخة للطلبة للمراجعة

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.14

نسخة للطلبة للمراجع

خة للطلبة للمراجعة

4.14.17

17/2

171

نسخة للطلبة للمراجعة

له للطلبة للمراجعة

4.14.14.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-12

4-14/4-17

4.14.4.14

4.14.14.14 نسخة للطلبة للمراجعة نموذج إجابة نعفة للطلبة للمراجعة 4-14/4-17 امتحان شهادة إتمام الدراسة الثانوية العامة نسخة للطلبة للعراجع للعام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٦ _ الدور الأول نسخة لطلبة للمراجعة المادة : الكيمياء (باللغة الفرنسية) نسخة للطلبة للعراجعة نة للطلبة للمراجعة

نموذج

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.14.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

4-14/4-17

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراج

4.14.4.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطابية بيه

نسخة الطلبة المال

4-14/4-17



١٢٠١٦ للمراجعة

1- pour la réponse que l'élève choisit:

(un point)

- a- le vanadium
 - b-1' alliage interstitiel
 - 2- pour la réponse que l'élève choisit: (un point)

a- 2
$$HBr_{(g)} + H_2CO_{4 (e)} \xrightarrow{conc.} 2H_2O_{(e)} + SO_{2 (g)} + Br_2^{(V)}$$

b-
$$Na_2 SO_{4(aq)}$$
+ $(CH_3 C00)_2 pb_{(aq)}$ \longrightarrow $2CH_3 CooNa_{(aq)}$ + $pbSO_{4(s)}$

- 3- pour la réponse que l'élève choisit: (un point)
- a- l'augmentation de la cocentration des réactifs augmente le nombre de molécules réagissants alors les chances de collision entre les molécules augmentent ca aboutit á augmenter la vitesse de la réaction chimique.
 - b- car l'acide acétique est un électrolyte faible et son ionisation augmente avec la dilution.
 - 4- (un point)

les réactions de précipitation.

ce sont des réactions qui produisent des composés peu solubles dans l'eau.

نسخة للطلبة للمراج نموذج إجابة امتحان شهادة إنمام الدراسة الثانوية العامة - الكيمياء (باللغة الفرنسية)- الدور الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٦

النموذج (أ)

نسخة للطلبة (un point) نسخة للطلبة للعواجعة

le choix (b) alcalin de sodium.

6- 4-14/4-1 1-14/4-14 (un point)

نسخة للطلبة للمراجعة

نسخة للطلبة للمراجعة

7-14 7-17

يخة للطلبة للمراجعة

للمراجعة

l'équation de préparer l'acide benzoïque:

$$2 \bigcirc^{\text{CH}_3} + 3O_2 \xrightarrow{V_2 O_5} 2 \bigcirc^{\text{COOH}} + 2H_2O$$

-7-خة للطلب (Deux points) يخة للطلبة للمواجعة

premiérement:

4-17

11-17

سحه سطلبه للمراجعة

la formule structurale de cet aldéhyde

Deuxiémement:

4-14 4-1

la formule structurale du glucose

نسخة للطلبة للمراجعة نسخة للطلبة للمراجعة نسخة للطلبة للمراجعة C-H 4.14.4.17 (C Ho H)₄ نسخة للطلبة للعراجعة (un point) C H, OH 4.14 4.14 لة للطلبة للمراجعة

8-

(Deux points)

point de comparaison	les alcools	les phénolr
l'effet du	effet neutre	effet acide
tournesol	(1/2)	(1/2)
la Réaction avec les acides halogènes	réagit et donne alkyle halide	ne pas réagir

9-

(Deux points)

premiérement:

la force électromatrice augmente car le potentiel d'oxidation de magnesium est plus grande le potientiel d'oxidation de zinc.

(ou car le magnésium est plus actif que le zinc.)

(un point)

Deuxiémement:

la réaction s'arrête à cause de l'arrêt de la reàction d'oxydoréduction.

ou l'augmentation de la concentration des ions positifs Zn^{2+} et des ions négatifs SO_4^{2-} (un point)

نسخة للطلبة للمرا

10- pour la réponse que l'élève choisit:

(un point) نسخة للطلبة للمراجعة

نسخة للطلبة لل

نسخة للط

11-17

a- les cellules secondaires

b-1'électrolyse.

سحه تنطلبة للمراجعة

نسخ

نسخة

14/4-1.

البية للمراجع1 للطلبة للمراجعة (un point) 4011/4014 MILOLA

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة لل	point de comparison	thiocyanate d'ammonium	hydroxide d'ammonium
خة للطلب	l'addition de chlorure de fer III à chacun d'eux	donne une couleur rouge sanguin	un précipité de couleur marron rougeâtre est formé
لة للطلبة	Y. 17 7.	٢٠١٧ نسخة للم	لا اجعة نسخة ال

نسخة للطلبة للمر (un point)

نسخة للطلبة للمراجع

4-14 4-17

نسخة للطلبة للمراج

4-14 4-1

عنخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-1-

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

4-14 4-14

le choix (d)

لة للطلبة للمواج A للطلاحة للمراجعة 4-14/4-19 (un point) 13-

نسخة للطلبة للمر 2- phenyl 2- méthyl butane.

فية للطارية

4.14.4.14

نسخة للطلبة للمواجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-1-

نسخة للطلبة للمواجع نسخة للطلبة للم -14/4-14 نموذج إجابة امتحان شهادة إنمام الدراسة الثانوية العامة - الكيمياء (باللغة الفرنسية)- الدور الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٦

النموذج (أ) نسخة للطلبة للمراجعة (un point) نسيخة للطلبة للمراجعة نسخة للطلبة للمواجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراج

4-14/4-14

لا للطلبية للمواجعة

لطلبة للمراجعة

لينة للمواجعة

للمراجعة

مواجعة

4-1414.

$$CH_{3} - C - OH \xrightarrow{[O](KMnO_{4})} CH_{3}$$

$$CH_{3} \rightarrow CH_{3}$$

$$CH_{3} \rightarrow CH_{2}O$$

نسخة للطلبة للمواجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14 4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للعراجعة

4-14/4-14

مسحه للطلبة للمراجعة

نسخة

171

1-1-7

فة للطلب

114-12

14 14-1

نسخة للطلبة للمر

نسخة للطلبة للمراج

نسخة للطلبة للمراجد

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

4-14/4-14

4-14/4-14

نسخة الطلبة للمواج -14/4-14 سخة للطلبة للمراجع نسخة للطلبة للمراجعة (un point) 15-

نسخة للط par la varition de la concentration de l'ion d'hydrogène مة للطلبية للمراجعة نسخة للطلبة للمراجعة dans la solution. 4-14/4-17

ou par la variation de la pression du gaz ou de deux ensembles خة للطلبة للمراجعة (concentration et pression) 4-14/4-14 نسخة للطلبة لل

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للعراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمرا

4-14 4-14

16- pour la réponse que l'élève choisit: (Deux points) حة للطلبة للمراجعة

«un point pour chaque équation»

خة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للعراجعة

4-14 4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة

4.17

11-17

14 14-14

4-14 4-1

نسخة للطلبة للمر

نسخة للطلبة للمراج

نسخة للطلبة للمراجع

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

4-14/4-14

(un point pour chaque équation)
$$a-3C_2H_2\xrightarrow{\text{Ni/tube}} \bigcirc$$

$$+H_2SO_4\xrightarrow{\text{conc.}} \bigcirc$$

$$SO_3H$$

$$+H_2O$$

$$+H_2O$$
(un point)

$$B-H-C=C-H + HBr \longrightarrow H \qquad C=C \qquad Br \qquad (un point)$$

$$H \qquad C=C \qquad H \qquad H-H$$

$$H \qquad C=C-C-Br$$

H-C-C-Br بخة للطلبة للمراجعة Br نسخة للطلبة لل 4-14/4-14 نسخة للطلبة للمراجعة H BR للطلبة للمراجعة 4-14 4-14

(un point) فت للطلبية للموا

لطلبة للمراجعة

لينة للمواجعة

للمراجعة

4-1414.

1-14 4-17

خة الطلبة المراجعة

4-14 4-14

نسخة للطلبة للعراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمرا

4-14 4-14

مستحه تلطلبة للمراجعة نسخة للطلبة للمواجع 4-14 4-17 نموذج إجابة امتحان شهادة إنمام الدراسة الثانوية العامة - الكيمياء (باللغة الفرنسية)- الدور الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٦

(Deux points)

17- (Deux points)

Fe
$$CO_3 \xrightarrow{\Delta} FeO + CO_2$$
 (un point)

$$4\text{Fe O+ O}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{Fe}_2 \text{ O}_3 \qquad \text{(un point)}$$

فسخة الطلبة للمراجعة (Deux points) 7.17 Y.17

11.71VI 21202

4-14/4-

لية للمراجعة

للمراجعة

la masse de l'eau de cristalisation =

In masse de l'eau de cristalisation =
$$5.41 - 3.25 = 2.16g$$
 (½ point)

N° de moles de

نسخة للطلبة للعراجعة

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمر

4-14 4-14

Nº de moles de

4-17

خة للطلب

11-17

الطالعة ال

4-14/4-14

خة للطلبة للمراجد

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

eau : Feso₄

eau :
$$Feso_4$$

$$\frac{2.16}{18} : \frac{3.25}{152}$$
(½ point)

18 . 152

le taux de N° de moles
$$\frac{0.12}{0.02}$$
 : $\frac{0.02}{0.02}$ (½ point)

أو أى طريقة صحيحة أخرى نسخة للطلبة للمرا

17/7-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14 4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

19- pour la réponse que l'élève choisit:

(un point)

a- la loi d'action de masse.

b-les molécules activées.

20- pour la réponse que l'élève choisit:

(un point)

a- 2Fe (OH)₃
$$\xrightarrow{T^0>200 \text{ C}^0}$$
 Fe₂O₃+ 3H₂O_(V)

b-
$$\frac{\text{COO}}{\text{COO}}$$
 Fe $\frac{\Delta}{\text{á l'abri de}}$ FeO + CO + CO₂

21- pour la réponse que l'élève choisit:

(un point)

a- l'ion de calcium: en ajoutant une solution de carbonate d'ammonium:

$$CaCl_{2 (aq)} + (NH_4)_2 CO_{3(aq)} \longrightarrow 2 NH_4Cl_{(aq)} + CaCO_{3(s)}$$

b-1' ion de phosphate: en ajoutant une solution de chlorure de barium.

$$2Na_3PO_4 + 3BaCl_2 \longrightarrow Ba_3 (PO_4)_2 + 6 NaCl$$

22- (un point)

la solution de fehling est utilistée pour la mise en évidence du sucre glucose ou sa coleur change du bleu en orange.

23- (un point)

le choix (a)

dichloro diphényl' trichloro éthane

24- (un point)

CH₃ COO Na + H₂o ← CH₃ COOH+ Na++OH

25- (Deux points)

premiérement:

la plus grande valeur de la force électromatrice = le potentiel d'oxydation de l'anode+ le potentiel de réduction de cathode. (½ point)

$$= 2.7 + 1.36 = 4.06 \text{ volt}$$
 (½ point)

Deuxiémement:

l'expression symbolique:

 $2Na /2Na^{+}//2Cl^{-}/Cl_{2}$ (un point)

النموذج (أ)

26-

(Deux points)

$$C_{6}H_{5}-C-O-C-H$$

$$C_{6}H_{5}-C-O-C-H$$

$$C_{6}H_{5}-C-O-CH_{3}+NH_{3}\longrightarrow C_{6}H_{5}-C-NH_{2}+CH_{3}OH$$

$$(un point)$$

$$(un point)$$

27- (Deux points)

2 CH₄
$$\xrightarrow{1500 \text{ C}^{\circ}}$$
 C₂ H₂ + 3H₂

H- C = C - H + H₂O $\xrightarrow{\text{H2SO}_4 (40\%)}$ CH₃ CHO

نموذج إجابة امتحان شهادة إنمام الدراسة الثانوية العامة - الكيمياء (باللغة الفرنسية)- الدور الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٦ النموذج (أ)

28- (un point)

a- urée.

b-1,1,1 trichloro ethane.

29- (un point)

le choix (c) 2 bromo propane.

30- (un point)

pour déterminer les coposants de la matière afin de choisir la méthode d'analyse quantitative convenable.

31- (un point)

le choix (a)

32- (un point)

$$Fe_2 O_{3 (s)} + 3H_2 SO_{4 (eq)} \xrightarrow{conc} Fe_2 (so_4)_{3 (eq)} + 3H_2 O_{(V)}$$

33- (un point)

l'augmentation de la température rend la reàction dirge vers la direction direct.

Alors (la décomposition de SO₃ augmente)

34- pour la réponse que l'élève choisit: (Deux points)

l'utilisation: (une seule utilisation I lest utilisé pour remédier les maux de la tête et siminure la température du corps et la coagulation du sang et empéche la crise cardiaque

b-

$$\begin{array}{c}
CH_{2} - OH \\
b - CH_{2} - OH + 3HNO_{3} \xrightarrow{H2 SO_{4}} \xrightarrow{CH_{2}} - O - NO_{2} \\
CH_{2} - OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_{2} - O - NO_{2} \\
CH_{2} - O - NO_{2} + 3H_{2}O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_{2} - O - NO_{2} \\
CH_{2} - O - NO_{2}
\end{array}$$
(un point)

l'utilisation: (une seule utilisation) (un point)

- utilisé dans la fabrication d'explosif et ou dans la dilatation des artéres lors des criscs cardiaques. 35-

(deux points)

$$\frac{\text{la masse du 1}^{\text{er}} \text{ élément (A)}}{\text{la masse du 2}^{\text{eme}} \text{ élément (B)}} = \frac{\text{la masse équivalente (A)}}{\text{la masse équivalente (B)}}$$

$$\frac{1(A)}{\text{la masse d'argent (B)}} = \frac{63.5}{2 \times 108}$$

$$\frac{2 \times 1 \times 108}{63.5} = 3.4 \text{ g} \text{ (un point)}$$

Autre méthode:

la quantité d'électricité du cuivre

$$= \frac{1 \times 96500 \times 2}{63.5} = 3039.3 \text{ coulomb}$$

alors' la masse d'argent=

la quantité d électricitex la masse équivalente

$$= \frac{3039.3 \times 108}{96500} = 3.4g$$

36-

(deux points)

premiérement:

En ajoutant l'acide chlorhydrique dilué à l'alliage. l'acide réagit avec le fer et ne reàgit pas avec le cuivre.

le cuivre précipite et separe par filtration.

(un point)

Deuxièmement:

l'importace de l'analyse chimique dans le domaine des services environnementales:

- 1- savoir et mesurer le taux des polluants écologiques nuisibles contentus dans les eaux et les aliments.
- 2- De même le taux des gaz

(CO, CO₂, NO₂, NO) dans l'air

(un point)

(un seule utilisation suffit)

37- (un point)

a- (1-) anion iodure, la formule chimique de la precipite (AgI)

b- (Br) anion bromure, la formule chimique de la precipite (Ag Br)

38- (un point)

le magnisium joue le rôle du pôle victime pour protéger le fer de rouille . ou former une cellule galvanique.

(le magnisium est anode et le fer est cathode)

Alors' le magnisium est érodé à la place du fer)

39- (un point)

لة للطلبية للمراجعية

 $Zn^{\circ} + HgO \longrightarrow ZnO + Hg^{\circ}$

للطلبة للعراجعة

40- (un point)

Acause de la stabilité relative au rayon atomique de ces éléments.

نسخة الطلبة المراج تسخة للطلية (un point)

l'ion (Ti)⁴⁺ est incoloré car il n'ya pas des électrons dans 3d نسخة للطلبة للمراجعة نسخة للطلبة للمراجعة orbitale. (vide). 4-14 4-14

4-14 4-14

4-14/4-17

والطلبة للمراجعة

لطلبة للمراجعة

لينة للمواجعة

للمراجعة

مراجعة

4-1414-1-

4-1414.

et diamagnétique.

4-14 4-1

مستحه تنطلبة للمراجعة

نسخة

171

1-1-7

11-17

الطلبة ال

14/4-1,

نسخة للطلبة للمر

نسخة للطلبة للمراج

نسخة للطلبة للمراجد

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

4-14/4-14

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة نسخة الطلبة للمراج 14/4-14 يخة للطلبة للمراجع نسخة للطلبة للعراجعة (un point) 42-لبكة للمراجعة

le produit ionique de l'eau (Kw)

نسخة للطلبة للعراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14 4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للعراجعة

4-14/4-14

c'est le produit des concentrations de l'ion hydrogéne et de l'ion hydroxyle résultant de l'ionisation de l'eau- Il est خة للطلبة للمراجعة égale à 10⁻¹⁴. 4-14/4-14 نسخة للطلبة للمراجعة نسخة للطلبة لله

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمواجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمر

4-14 4-14

4.111

43-

(Deux points)

pour la réponse que l'élève choisit:

$$CH_3 COOH+ 2H_2 \xrightarrow{CuCro_4} CH_3 CH_2OH+ H_2O$$

$$2C_2H_5OH \xrightarrow{\text{H2SO}^4} C_2H_5-O-C_2H_5+H_2O$$

b-
$$CH_3 COOH + 2H_2 \xrightarrow{Cu Cr O_4} CH_3 CH_2 OH + H_2 O$$

CH₃ CH₂OH
$$\frac{\text{H2SO4/CONC}}{180^{\circ}\text{C}}$$
 H $C = C$ H $+ \text{H}_2\text{O}$

44-

(Deux points)

- chloro ethéne
- polymére: chlorure de poly vinyle (pvc).
- type de polymérisation: par addition une propriété: fort et mou
- un usage: les tuyaux sanitaires hygiénigues et d'irrigation chaussurs isolant des parterres récipients des huiles minérales.

مسحم للطلبة للمراجعة نسخة للطلبة للمراجعة نسخة للطلبة للمر 4-14 4-14 نموذج إجابة امتحان شهادة إنمام الدراسة الثانوية العامة - الكيمياء (باللغة الفرنسية)- الدور الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٦ 18

النموذج (أ)

جودة.

4.14.14

نسخة للطلبة للعراجعة

4-14/4-17

تسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

يخة للطلبة للمراجعة

والطلبة للمراجعة

لطلبة للمراجعة

بدة للمراجعة

للمراجعة

مراجعة

اجعة

عد

4-14/4-14

4-14/4-1

4-1414.

141.7

4-14/4-14 نسخة للطلبة للمراج (Deux points)

نسخة للطلبة للمراجعة $Kc = \frac{(CO) (H_2)^3}{(CH4)}$ (un point) 4-14/4-14

نس

نسخ

17

4-17

نسخة للط

نسخة للطلب

نسخة للطلبة لا

نسخة للطلبة للمر

نسخة للطلبة للمراج

نسخة للطلبة للمراجد

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

4-14/4-14

14.4.17

11.17

نسخة للطلبة للمواجعة $= (0.08)(0.04)^3$ (½ point) (1.2)

4-14/4-14 (½ point) 0.0426 نسخة للطلبة للمراجعة نسخة للطلبة للمراجعة 4-14 4-17

نسبخة للطلبية للمواجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للعراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للموا

4-14 4-14

سخة للطلبة للمراجعة

4-14 4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للعواجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للعراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للعراجعة

4-14/4-14